ورقة عمل

الصيغ والمعادلات الكيميائية

العلوم • الثالث المتوسط • الفصل الدراسي الثاني

اسم الطالب/ة: .....

الصف/الشعبة: .....

التاريخ: .....

الدرجة: .....

شرح الدرس واختباره

ملخص الدرس

■ السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

1) المادة التي تبدأ التفاعل تسمى (متفاعلًا ، ناتجًا ، محفزًا)

2) الرمز (g) في المعادلة يدل على الحالة (الصلبة ، الغازية ، السائلة)

3) الاحتراق تفاعل (ماص للطاقة ، طارد للطاقة ، فيزيائي)

■ السؤال الثاني: ضع علامة صح أو خطأ

1) انصهار الشمع تغير كيميائي. ( )

2) كتلة المتفاعلات تساوي كتلة النواتج في أي تفاعل. ( )

3) نزن المعادلة بتغيير الأرقام الصغيرة داخل الصيغ. ( )

4) الكمادة الباردة الجاهزة تمتص الطاقة من الجسم. ( )

■ السؤال الثالث: صل كل رمز بمعناه

1) (s) ..... أ) محلول مائي

2) (l) ..... ب) صلب

3) (aq) ..... ج) سائل

■ السؤال الرابع: أكمل الفراغ

1) في المعادلة $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$ عدد ذرات المغنيسيوم في الطرف الأيمن .....

2) إذا تفاعل ١٠ جم من مادة مع ٥ جم من أخرى كلها فكتلة الناتج ..... جم

بعد الحل: راجع شرح الدرس واختبر نفسك

امسح الرمز أو زر edu.wrgat.com